

Термодинамика 10 Б

		ФИ
		Класс
		Вариант
1	$U = \sum W_k + \sum W_p$	— внутренняя энергия тела.
2	$\overline{E_k} = \frac{i}{2} kT$	— средняя кинетическая энергия молекулы идеального газа.
3	$U = \frac{i}{2} \cdot \frac{m}{M} RT$	— внутренняя энергия идеального газа.
4	$U = i \cdot \frac{m}{M} RT$	— внутренняя энергия металла.
5	$Q = \kappa \frac{S \cdot \Delta T}{h} \cdot t$	— закон Фурье
6	$Q = \Delta U + A'$	— первый закон термодинамики.
7	$C = \frac{Q}{\Delta T}$	— теплоемкость тела (системы).
8	$c = \frac{C}{m} = \frac{Q}{m \cdot \Delta T}$	— удельная теплоемкость тела (системы).
9	$C_M = \frac{C}{\nu} = \frac{Q}{\Delta T \cdot \nu}$	— молярная теплоемкость тела (системы).
10	$C_M = c \cdot M$	— соотношение между молярной и удельной теплоемкостями.
11	$C_p = R \frac{i+2}{2}$	— молярная теплоемкость при изобарном процессе.
12	$C_v = \frac{i}{2} R$	— молярная теплоемкость при изохорном процессе.
13	$C_p = C_v + R$	— закон Майера
14	$\gamma = \frac{C_p}{C_v}$	— коэффициент Пуассона.
15	$pV^\gamma = const$	— уравнение Пуассона.
16	$A' = \nu RT \cdot \ln \frac{V_k}{V_0} = pV_0 \cdot \ln \frac{V_k}{V_0}$	— работа при изотермическом процессе.
17	$A' = \frac{p_1 V_1 - p_2 V_2}{\gamma - 1}$	— работа при адиабатном процессе
18	$\eta = \frac{A'_{ПОЛЕЗ}}{Q_{ЗАТ}} = \frac{Q_2 - Q_1}{Q_2} = 1 - \frac{Q_1}{Q_2}$	— максимальный КПД через Q
19	$\eta = 1 - \frac{T_1}{T_2}$	— максимальный КПД тепловых машин через T
	$\eta = \frac{Q_1}{Q_2 - Q_1}$	— холодильный коэффициент через Q
	$\eta = \frac{T_1}{T_2 - T_1}$	— холодильный коэффициент через T

Термодинамика 10 Б

		ФИ
		Класс
		Вариант
1	$U = \sum W_k + \sum W_p$	— внутренняя энергия тела.
2	$\overline{E_k} = \frac{i}{2} kT$	— средняя кинетическая энергия молекулы идеального газа.
3	$U = \frac{i}{2} \cdot \frac{m}{M} RT$	— внутренняя энергия идеального газа.
4	$U = i \cdot \frac{m}{M} RT$	— внутренняя энергия металла.
5	$Q = \kappa \frac{S \cdot \Delta T}{h} \cdot t$	— закон Фурье
6	$Q = \Delta U + A'$	— первый закон термодинамики.
7	$C = \frac{Q}{\Delta T}$	— теплоемкость тела (системы).
8	$c = \frac{C}{m} = \frac{Q}{m \cdot \Delta T}$	— удельная теплоемкость тела (системы).
9	$C_M = \frac{C}{\nu} = \frac{Q}{\Delta T \cdot \nu}$	— молярная теплоемкость тела (системы).
10	$C_M = c \cdot M$	— соотношение между молярной и удельной теплоемкостями.
11	$C_p = R \frac{i+2}{2}$	— молярная теплоемкость при изобарном процессе.
12	$C_v = \frac{i}{2} R$	— молярная теплоемкость при изохорном процессе.
13	$C_p = C_v + R$	— закон Майера
14	$\gamma = \frac{C_p}{C_v}$	— коэффициент Пуассона.
15	$pV^\gamma = const$	— уравнение Пуассона.
16	$A' = \nu RT \cdot \ln \frac{V_k}{V_0} = pV_0 \cdot \ln \frac{V_k}{V_0}$	— работа при изотермическом процессе.
17	$A' = \frac{p_1 V_1 - p_2 V_2}{\gamma - 1}$	— работа при адиабатном процессе
18	$\eta = \frac{A'_{ПОЛЕЗ}}{Q_{ЗАТ}} = \frac{Q_2 - Q_1}{Q_2} = 1 - \frac{Q_1}{Q_2}$	— максимальный КПД через Q
19	$\eta = 1 - \frac{T_1}{T_2}$	— максимальный КПД тепловых машин через T
	$\eta = \frac{Q_1}{Q_2 - Q_1}$	— холодильный коэффициент через Q
	$\eta = \frac{T_1}{T_2 - T_1}$	— холодильный коэффициент через T